Cuadro comparativo.

|  |  |
| --- | --- |
| Orgánicos | Inorgánicos |
| * Esta formado principalmente por: C, H, O, N. * Entre los compuestos orgánicos prevalece el enlace covalente. * Generalmente son insolubles en agua debido a su baja polaridad * Reaccionan entre si lentamente debido al enlace covalente * Sus moléculas no conducen a la electricidad. | * Esta constituido por átomo de cualquier elemento. * Resisten a la acción del calor. * Prevalece el enlace iónico. * Son buenos conductores del calor y electricidad. * Son estables a las condiciones de temperaturas altas. * Tienen bajo peso molecular * Poseen reacciones instantáneas. |